

日本国特許庁
JAPAN PATENT OFFICE

PCT/JP2004/001589

13. 2. 2004

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されて
いる事項と同一であることを証明する。

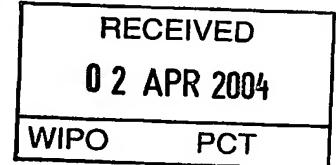
This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed
with this Office.

出願年月日
Date of Application: 2003年 6月 2日

出願番号
Application Number: 特願2003-157141

[ST. 10/C]: [JP2003-157141]

出願人
Applicant(s): 積水化学工業株式会社

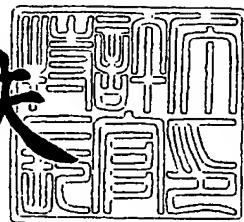


PRIORITY DOCUMENT
SUBMITTED OR TRANSMITTED IN
COMPLIANCE WITH
RULE 17.1(a) OR (b)

2004年 3月19日

特許庁長官
Commissioner,
Japan Patent Office

今井康夫



【書類名】 特許願
【整理番号】 03P00798
【提出日】 平成15年 6月 2日
【あて先】 特許庁長官 殿
【国際特許分類】 C07F 15/00
【発明者】
【住所又は居所】 大阪府三島郡島本町百山 2-1 積水化学工業株式会社
内
【氏名】 平池 宏至
【発明者】
【住所又は居所】 大阪府三島郡島本町百山 2-1 積水化学工業株式会社
内
【氏名】 森田 健晴
【発明者】
【住所又は居所】 大阪府大阪市住吉区杉本 3-3-138 大阪市立大学
内
【氏名】 小澤 文幸
【発明者】
【住所又は居所】 大阪府大阪市住吉区杉本 3-3-138 大阪市立大学
内
【氏名】 片山 博之
【特許出願人】
【識別番号】 000002174
【氏名又は名称】 積水化学工業株式会社
【代表者】 大久保 尚武
【先の出願に基づく優先権主張】
【出願番号】 特願2003- 38563
【出願日】 平成15年 2月17日

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 005083

【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 明細書 1

【物件名】 要約書 1

【ブルーフの要否】 要

【書類名】 明細書

【発明の名称】 ゼロ価遷移金属錯体及びこれを出発物質とする有機金属化合物の合成方法

【特許請求の範囲】

【請求項 1】 ルテニウム二価錯体 (A¹) 又はオスミウム二価錯体 (A²) から選ばれる二価錯体 (A) とオレフィン (B) とを反応させてゼロ価遷移金属錯体 (C) を合成する方法において、

反応を還元条件下で行った後、得られた粗生成物を抽出溶媒である飽和炭化水素で熱抽出処理することを特徴とするゼロ価遷移金属錯体の合成方法。

【請求項 2】 前記二価錯体 (A) は、アレーンルテニウム二価錯体又はアレーンオスミウム二価錯体であることを特徴とする請求項 1 に記載のゼロ価遷移金属錯体の合成方法。

【請求項 3】 前記アレーンは、炭素数 1 ~ 20 のアルキル置換ベンゼン環であることを特徴とする請求項 2 に記載のゼロ価遷移金属錯体の合成方法。

【請求項 4】 前記ルテニウム二価錯体 (A¹) は、シメンルテニウムジクロライド錯体であることを特徴とする請求項 1 に記載のゼロ価遷移金属錯体の合成方法。

【請求項 5】 前記オレフィン (B) は、環状ポリエンであることを特徴とする請求項 1 に記載のゼロ価遷移金属錯体の合成方法。

【請求項 6】 前記環状ポリエンは、環状ジエンであることを特徴とする請求項 5 に記載のゼロ価遷移金属錯体の合成方法。

【請求項 7】 前記反応は、アルコール溶媒の存在下で還元剤として金属単体又は金属化合物を用いて行われることを特徴とする請求項 1 に記載のゼロ価遷移金属錯体の合成方法。

【請求項 8】 前記金属化合物は、ナトリウム化合物であることを特徴とする請求項 7 に記載のゼロ価遷移金属錯体の合成方法。

【請求項 9】 前記熱抽出処理は、30℃以上で行われることを特徴とする請求項 1 に記載のゼロ価遷移金属錯体の合成方法。

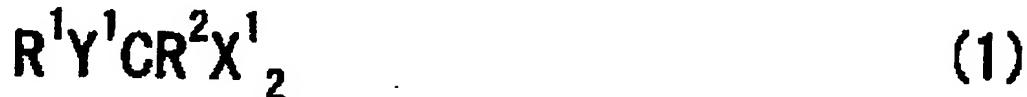
【請求項 10】 前記飽和炭化水素は、ヘキサン、ヘプタン又はシクロヘキ

サンから選ばれる少なくとも一種であることを特徴とする請求項1に記載のゼロ価遷移金属錯体の合成方法。

【請求項11】 前記ゼロ価遷移金属錯体(C)は、ルテニウム(シメン)(1,5-シクロオクタジエン)であることを特徴とする請求項1～10のいずれかに記載のゼロ価遷移金属錯体の合成方法。

【請求項12】 請求項1～11のいずれかに記載の合成方法で得られたゼロ価遷移金属錯体(C)に、さらに、下記の一般式(1)で示される化合物(D)と中性配位子(E)とを、一工程で反応させることを特徴とする有機金属化合物の合成方法。

【化1】



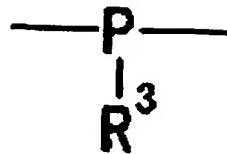
[式中、R¹は、水素原子、炭素数1～20のアルキル基、炭素数2～20のアルケニル基、又は炭素数6～20のアリール基を表し、これらはさらに炭素数1～5のアルキル基、カルボキシル基、炭素数1～5のアルコキシ基、炭素数1～5のアルケニルオキシ基、炭素数6～10のアリールオキシ基、炭素数1～6のアルキルシリル基、炭素数6～10のアリールシリル基、炭素数1～7のアシル基、ヒドロキシル基、炭素数0～10のアミノ基、ハロゲン基、ニトロ基、アセチル基、又はアセトキシ基で置換されていてもよく、Y¹は、カルコゲン原子、或いは次の式(2)：

【化2】



で表される窒素含有基又は次の式(3)：

【化3】



(3)

で表されるリン含有基を表し、X¹は、ハロゲン原子を表す。ただし、上記式中、R²及びR³は、R¹と同義であり、R¹、R²あるいはR³はいずれかが互いに結合していくてもよい。】

【請求項13】 式(1)中のR²は、水素基であることを特徴とする請求項12に記載の有機金属化合物の合成方法。

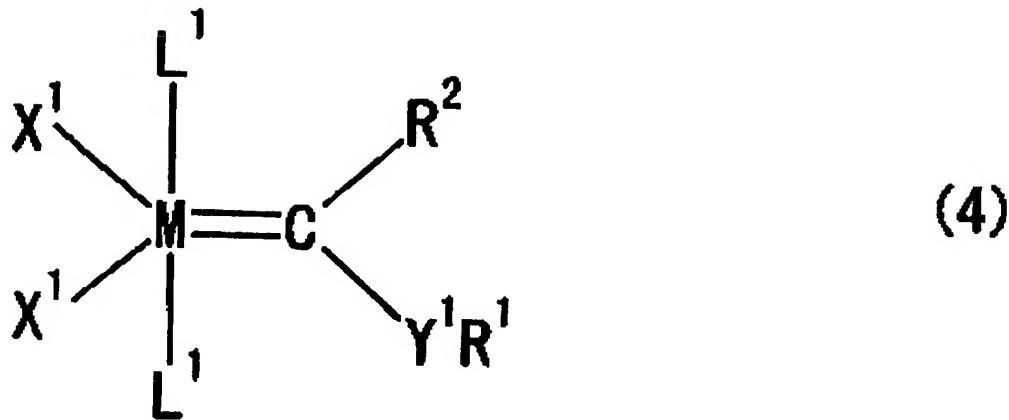
【請求項14】 式(1)中のR¹又はR³は、フェニル基、又は炭素数1～5のアルキル基、カルボキシル基、炭素数1～5のアルコキシ基、炭素数1～5のアルケニルオキシ基、炭素数6～10のアリールオキシ基、炭素数1～6のアルキルシリル基、炭素数6～10のアリールシリル基、炭素数1～7のアシル基、ヒドロキシル基、炭素数10以下のアミノ基、ハロゲン基、ニトロ基及びアセチル基からなる群から選ばれる少なくとも1個の置換基によって置換されたフェニル基であることを特徴とする請求項12に記載の有機金属化合物の合成方法。

【請求項15】 式(1)中のY¹は、酸素原子、硫黄原子又はセレン原子であることを特徴とする請求項12に記載の有機金属化合物の合成方法。

【請求項16】 中性配位子(E)は、3級ホスフィン又はイミダゾリウム-2-イリデン化合物であることを特徴とする請求項12に記載の有機金属化合物の合成方法。

【請求項17】 有機金属化合物は、下記の一般式(4)で表される化合物であることを特徴とする請求項12に記載の有機金属化合物の合成方法。

【化4】



(式中、Mは、ルテニウム又はオスミウムの遷移金属元素を表し、R¹、R²、Y¹及びX¹は、それぞれ前述と同義である。また、L¹は、同一又は異なった中性電子供与体を表す。)

【請求項18】 式(4)中のR²は、水素基であることを特徴とする請求項17に記載の有機金属化合物の合成方法。

【請求項19】 式(4)中のR¹又はR³は、フェニル基、又は炭素数1～5のアルキル基、カルボキシル基、炭素数1～5のアルコキシ基、炭素数1～5のアルケニルオキシ基、炭素数6～10のアリールオキシ基、炭素数1～6のアルキルシリル基、炭素数6～10のアリールシリル基、炭素数1～7のアシル基、ヒドロキシル基、炭素数10以下のアミノ基、ハロゲン基、ニトロ基及びアセチル基からなる群から選ばれる少なくとも1個の置換基によって置換されたフェニル基であることを特徴とする請求項17に記載の有機金属化合物の合成方法。

【請求項20】 式(4)中のY¹は、酸素原子、硫黄原子又はセレン原子であることを特徴とする請求項17に記載の有機金属化合物の合成方法。

【請求項21】 有機金属化合物は、ジクロロ[ビストリシクロヘキシルホスフィノ]フェニルチオメチノルテニウムであることを特徴とする請求項17に記載の有機金属化合物の合成方法。

【請求項22】 有機金属化合物は、ビニルヘテロ化合物又はビニル化合物の不純物を含まないことを特徴とする請求項17に記載の有機金属化合物の合成

方法。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】

本発明は、ゼロ価遷移金属錯体及びこれを出発物質とする有機金属化合物の合成方法に関し、さらに詳しくは、オレフィンの開環メタセシス重合によるポリオレフィンの製造や、閉環メタセシス反応によるエポチロン類の合成等に利用できる触媒を合成するための、ゼロ価遷移金属錯体、及びこれを出発物質とする触媒として有用な有機金属化合物を、効率よくしかも安価に合成する方法に関する。

【0002】

【従来の技術】

遷移金属化合物を用いた反応は、その金属錯体の触媒作用によって医薬品などの低分子化合物の合成から、高機能性プラスチックなどの高分子合成まで幅広い分野において活用されている。

例えば、四塩化チタンや三塩化チタンとアルキルアルミニウムからなるチーグラーナッタ触媒によるポリエチレンやポリプロピレンの重合、ジルコノセンとメチルアルミニノキサンからなるカミンスキー触媒による均質ポリオレフィンの重合、遷移金属カルベン触媒による有機メタセシス反応等がよく知られている。

【0003】

最近では、遷移金属カルベン触媒、とりわけ、ルテニウムカルベン触媒が注目されている。ルテニウムカルベン触媒は、分子中に $R_u=C$ 結合（ルテニウム原子と電荷のない2価の炭素原子の結合）を有する化合物であり、特に、 $[(C_12R_u=C H P h) (P C y_3)_2]$ で代表されるジクロロローヒドロジエン、フェニルカルベンービス（トリシクロペンタジエニルホスфин）ルテニウムが、カリфорニア インスティチュート オブ テクノロジーのグラップスグループにより開発され、開示されている（例えば、特許文献1、2参照。）。

【0004】

この化合物は、水分や酸素の存在下でも失活することなく、メタセシス反応基質中の官能基による影響を受けにくく優れたメタセシス触媒活性を示すことが明

らかとなり、医薬品などに利用できる各種モノマーの閉環メタセシス合成に用いられたり、メタセシス重合に供される代表的なモノマーであるジシクロペンタジエンを始めとするノルボルネン系モノマーから、反応射出成形法などにより金型内で開環重合させることによって、機械的強度、耐熱性、寸法安定性等に優れた成形品を製造したりして、幅広い工業分野で用いられており注目を集めている。

【0005】

ところが、この触媒は、アルキル金属等と反応して系中で活性化されるのではなく、単一の錯体として活性を示すため、触媒をメタセシス反応性モノマーに加えると即座に反応が開始し、触媒の分散性等が律速となる問題があった。これは、ジシクロペンタジエン等の架橋性のモノマーを重合する際には致命的な問題となることがあり、例えば、プロセス上非常に制約を受けたり、得られた重合体の物性のばらつきにつながる問題が生じた。

【0006】

これに対しては、トリフェニルホスフィン等を系中に加えて重合を遅延させる方法が一般的に知られているが、この場合、系中にリン等の異物が混入するため製品の安全性に問題があった。

【0007】

上記問題を解決できる触媒として、 $[(\text{C}_1\text{I}_2\text{R}_u=\text{C}\text{H}\text{S}\text{P}\text{h})_2(\text{P}\text{C}_y)_3]$ で代表されるジクロロヒドロジエンフェニルチオカルベンービス-(トリシクロペンタジエニルホスフィン)ルテニウムが提案されている(例えば、特許文献3参照。)。この触媒の上記化学式において、硫黄原子を酸素原子やイミノ基あるいはホスフィンジイル基で置換した化合物も特許文献3に開示されている。

【0008】

この触媒は、非常に優れているが、その合成方法は、例えば、同文献第52ページの実施例1のa)及びb)に示されているように、a)の場合は原料自体が $\text{R}_u\text{C}_1\text{I}_2[\text{P}(\text{C}_6\text{H}_{11})_3]_2(=\text{C}\text{H}-\text{C}_6\text{H}_5)$ のように複雑な化学構造をしており、この合成に手間がかかり、b)の場合は原料として二塩化ルテニウム(シス、シス-シクロペンタジエン)を使用しており、これ自体は簡単な化学構

造であるが、目的物を合成するために、これと複雑な化学構造の1, 8-ジアザビシクロ[5.4.0]ウンデカ-7-エンと、トリシクロヘキシルフォスフィンをイソプロパノール中で80℃で1時間反応させ、次いで-20℃で1時間冷却し、更に1モル塩酸ジエチルエーテル溶液を添加し15分間攪拌し、更に1-ヘキシンとフェニルビニルスルフィドを添加しており、高価な原料を多く使用し反応が数工程に分かれて煩雑であり、コスト的に不利である。

【0009】

そこで、本発明者らは、この触媒として用いられるRuCl₂[P(C₆H₁₁)₃]₂(=CH-S-)のようなヘテロカルベン錯体の合成法について、研究を進め、従来の合成法であるビニル交換によるヘテロカルベン錯体の合成法の代替法として、比較的に簡単な化学構造である出発物質を用いて、効率よくしかも安価に合成する方法を提案した(例えば、特願2002-270144)。

【0010】

ところが、上記の比較的簡単な化学構造の出発物質であるゼロ価の遷移金属錯体、例えばルテニウム(シメン)(1, 5-シクロオクタジエン)錯体を工業的に合成する際に、収率が上がらないという問題点がある。また、その収率を上げるために、抽出工程を何度も繰り返す必要があるが、抽出工程が増え、工程が煩雑になり、コスト的に不利という問題点がある。

【0011】

【特許文献1】

特表平11-510807号公報(特許請求の範囲等)

【特許文献2】

特開平11-262667号公報(特許請求の範囲等)

【特許文献3】

特表2002-506452号公報(特許請求の範囲等)

【0012】

【発明が解決しようとする課題】

本発明の目的は、上記問題点に鑑み、オレフィンの開環メタセシス重合によるポリオレフィンの製造や、閉環メタセシス反応によるエポチロン類の合成等に利

用できる触媒を合成するための、出発原料であるゼロ価遷移金属錯体、及びそのゼロ価遷移金属錯体を用いて触媒として有用な有機金属化合物を、効率よくしかも安価に合成する方法を提供することにある。

【0013】

【課題を解決するための手段】

本発明者らは、従来の有機金属化合物、例えばゼロ価遷移金属錯体の合成方法のもつ問題点を解決すべく、鋭意研究を重ねた結果、目的生成物を含む合成反応粗生成固体について、抽出溶媒である飽和炭化水素で熱抽出処理を行うことにより、目的生成物であるゼロ価遷移金属錯体を効率よく、しかも高収率でかつ安価に合成することができるを見出し、本発明を完成するに至った。

【0014】

すなわち、本発明の第1の発明によれば、ルテニウム二価錯体(A¹)又はオスミウム二価錯体(A²)から選ばれる二価錯体(A)とオレフィン(B)とを反応させてゼロ価遷移金属錯体(C)を合成する方法において、

反応を還元条件下で行った後、得られた粗生成物を抽出溶媒である飽和炭化水素で熱抽出処理することを特徴とするゼロ価遷移金属錯体の合成方法が提供される。

また、本発明の第2の発明によれば、第1の発明において、前記二価錯体(A)は、アレーンルテニウム二価錯体又はアレーンオスミウム二価錯体であることを特徴とするゼロ価遷移金属錯体の合成方法が提供される。

さらに、本発明の第3の発明によれば、第2の発明において、前記アレーンは、炭素数1～20のアルキル置換ベンゼン環であることを特徴とするゼロ価遷移金属錯体の合成方法が提供される。

【0015】

本発明の第4の発明によれば、第1の発明において、前記ルテニウム二価錯体(A¹)は、シメンルテニウムジクロライド錯体であることを特徴とするゼロ価遷移金属錯体の合成方法が提供される。

また、本発明の第5の発明によれば、第1の発明において、前記オレフィン(B)は、環状ポリエンであることを特徴とするゼロ価遷移金属錯体の合成方法が

提供される。

さらに、本発明の第6の発明によれば、第5の発明において、前記環状ポリエンは、環状ジエンであることを特徴とするゼロ価遷移金属錯体の合成方法が提供される。

【0016】

本発明の第7の発明によれば、第1の発明において、前記反応は、アルコール溶媒の存在下で還元剤として金属単体又は金属化合物を用いて行われることを特徴とするゼロ価遷移金属錯体の合成方法が提供される。

また、本発明の第8の発明によれば、第7の発明において、前記金属化合物は、ナトリウム化合物であることを特徴とするゼロ価遷移金属錯体の合成方法が提供される。

さらに、本発明の第9の発明によれば、第1の発明において、前記熱抽出処理は、30℃以上で行われることを特徴とするゼロ価遷移金属錯体の合成方法が提供される。

【0017】

また、本発明の第10の発明によれば、第1の発明において、前記抽出溶媒は、ヘキサン、ヘプタン又はシクロヘキサンから選ばれる少なくとも一種の飽和炭化水素であることを特徴とするゼロ価遷移金属錯体の合成方法が提供される。

さらに、本発明の第11の発明によれば、第1～10のいずれかの発明において、前記ゼロ価遷移金属錯体(C)は、ルテニウム(シメン)(1,5-シクロオクタジエン)であることを特徴とするゼロ価遷移金属錯体の合成方法が提供される。

【0018】

一方、本発明の第12の発明によれば、第1～11のいずれかの発明のゼロ価遷移金属錯体の合成方法で得られたゼロ価遷移金属錯体(C)に、さらに、下記の一般式(1)で示される化合物(D)と中性配位子(E)とを、一工程で反応させることを特徴とする有機金属化合物の合成方法が提供される。

【0019】

【化5】



(1)

【0020】

[式中、 R^1 は、水素原子、炭素数1～20のアルキル基、炭素数2～20のアルケニル基、又は炭素数6～20のアリール基を表し、これらはさらに炭素数1～5のアルキル基、カルボキシル基、炭素数1～5のアルコキシ基、炭素数1～5のアルケニルオキシ基、炭素数6～10のアリールオキシ基、炭素数1～6のアルキルシリル基、炭素数6～10のアリールシリル基、炭素数1～7のアシル基、ヒドロキシル基、炭素数0～10のアミノ基、ハロゲン基、ニトロ基、アセチル基、又はアセトキシ基で置換されていてもよく、 Y^1 は、カルコゲン原子、或いは次の式(2)：

【0021】

【化6】



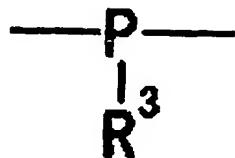
(2)

【0022】

で表される窒素含有基又は次の式(3)：

【0023】

【化7】



(3)

【0024】

で表されるリン含有基を表し、 X^1 は、ハロゲン原子を表す。ただし、上記式中、 R^2 及び R^3 は、 R^1 と同義であり、 R^1 、 R^2 あるいは R^3 はいずれかが互いに結合していてもよい。]

また、本発明の第13の発明によれば、第12の発明において、式(1)中の R^2 は、水素基であることを特徴とする有機金属化合物の合成方法が提供される。

さらに、本発明の第14の発明によれば、第12の発明において、式(1)中の R^1 又は R^3 は、フェニル基、又は炭素数1～5のアルキル基、カルボキシル基、炭素数1～5のアルコキシ基、炭素数1～5のアルケニルオキシ基、炭素数6～10のアリールオキシ基、炭素数1～6のアルキルシリル基、炭素数6～10のアリールシリル基、炭素数1～7のアシル基、ヒドロキシル基、炭素数10以下のアミノ基、ハロゲン基、ニトロ基及びアセチル基からなる群から選ばれる少なくとも1個の置換基によって置換されたフェニル基であることを特徴とする有機金属化合物の合成方法が提供される。

【0025】

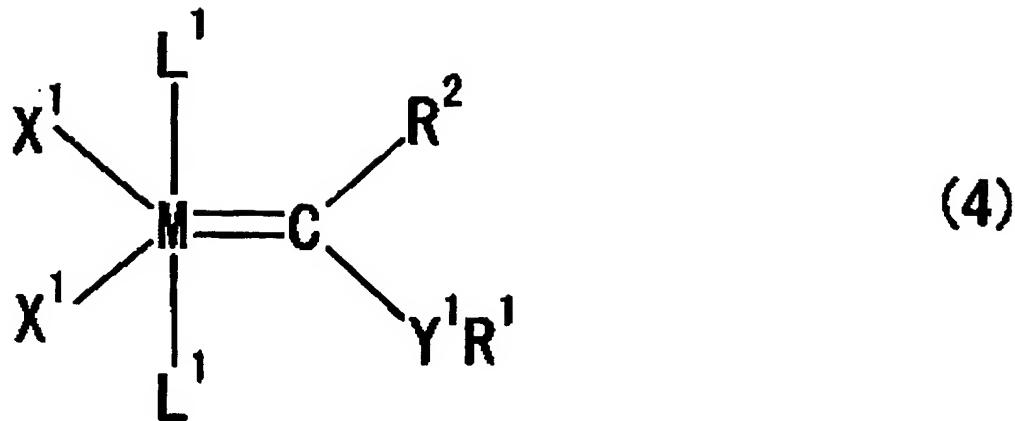
本発明の第15の発明によれば、第12の発明において、式(1)中の Y^1 は、酸素原子、硫黄原子又はセレン原子であることを特徴とする有機金属化合物の合成方法が提供される。

また、本発明の第16の発明によれば、第12の発明において、中性配位子(E)は、3級ホスフィン又はイミダゾリウム-2-イリデン化合物であることを特徴とする有機金属化合物の合成方法が提供される。

さらに、本発明の第17の発明によれば、第12の発明において、有機金属化合物は、下記の一般式(4)で表される化合物であることを特徴とする有機金属化合物の合成方法が提供される。

【0026】

【化8】



【0027】

(式中、Mは、ルテニウム又はオスミウムの遷移金属元素を表し、R¹、R²、Y¹及びX¹は、それぞれ前述と同義である。また、L¹は、同一又は異なった中性電子供与体を表す。)

【0028】

本発明の第18の発明によれば、第17の発明において、式(4)中のR²は、水素基であることを特徴とする有機金属化合物の合成方法が提供される。

また、本発明の第19の発明によれば、第17の発明において、式(4)中のR¹又はR³は、フェニル基、又は炭素数1～5のアルキル基、カルボキシル基、炭素数1～5のアルコキシ基、炭素数1～5のアルケニルオキシ基、炭素数6～10のアリールオキシ基、炭素数1～6のアルキルシリル基、炭素数6～10のアリールシリル基、炭素数1～7のアシル基、ヒドロキシル基、炭素数10以下のアミノ基、ハロゲン基、ニトロ基及びアセチル基からなる群から選ばれる少なくとも1個の置換基によって置換されたフェニル基であることを特徴とする有機金属化合物の合成方法が提供される。

さらに、本発明の第20の発明によれば、第17の発明において、式(4)中のY¹は、酸素原子、硫黄原子又はセレン原子であることを特徴とする有機金属化合物の合成方法が提供される。

【0029】

本発明の第21の発明によれば、第17の発明において、有機金属化合物は、ジクロロ [ビストリシクロヘキシルホスフィノ] フェニルチオメチノルテニウムであることを特徴とする有機金属化合物の合成方法が提供される。

また、本発明の第22の発明によれば、第17の発明において、有機金属化合物は、ビニルヘテロ化合物又はビニル化合物の不純物を含まないことを特徴とする有機金属化合物の合成方法が提供される。

【0030】

本発明は、上記した如く、ルテニウム二価錯体 (A¹) 又はオスミウム二価錯体 (A²) から選ばれる二価錯体 (A) とオレフィン (B) とを反応させてゼロ価遷移金属錯体 (C) を合成する方法において、反応を還元条件下で行った後、得られた粗生成物を抽出溶媒である飽和炭化水素で熱抽出処理することを特徴とするゼロ価遷移金属錯体の合成方法などに係るものであるが、その好ましい態様として、次のものが包含される。

【0031】

(1) 第1の発明において、オスミウム二価錯体 (A²) は、シメンオスミウムジクロライド錯体であることを特徴とするゼロ価遷移金属錯体の合成方法。

(2) 第9又は10の発明において、前記熱抽出処理は、抽出溶媒 (抽出剤) がヘキサンであり、且つ30～60℃で行われることを特徴とするゼロ価遷移金属錯体の合成方法。

(3) 第9又は10の発明において、前記熱抽出処理は、抽出溶媒 (抽出剤) がヘプタンであり、且つ30～90℃で行われることを特徴とするゼロ価遷移金属錯体の合成方法。

【0032】

【発明の実施の形態】

以下、本発明のゼロ価遷移金属錯体 (C) や、そのゼロ価遷移金属錯体を出発原料として得られる触媒として有用な有機金属化合物の合成方法について、各項目毎に詳細に説明する。

【0033】

先ず、本発明のゼロ価遷移金属錯体の合成方法は、ルテニウム二価錯体 (A¹)

) 又はオスミウム二価錯体 (A²) から選ばれる二価錯体 (A) とオレフィン (B) とを反応させてゼロ価遷移金属錯体 (C) を合成する方法において、反応を還元条件下で行った後、得られた粗生成物を抽出溶媒である飽和炭化水素で熱抽出処理することを特徴とするものである。

【0034】

1. 二価錯体 (A)

本発明のゼロ価遷移金属錯体の合成方法において、用いられる二価錯体 (A) は、ルテニウム二価錯体 (A¹) 又はオスミウム二価錯体 (A²) であって、本発明の目的生成物であるゼロ価遷移金属錯体 (C) の原料の一つであり、ゼロ価遷移金属錯体 (C) 中の中心金属をもたらす役割を果たす。

【0035】

本発明の合成方法では、ルテニウム二価錯体 (A¹) やオスミウム二価錯体 (A²) という原子価が多価のものから、原子価がゼロ価の錯体を合成することから還元条件下で反応させないと、目的物が収率よく得ることができない。

【0036】

二価錯体 (A) 、すなわちルテニウム二価錯体やオスミウム二価錯体の有する配位子に関しては、遷移金属錯体を形成するものであれば、特に限定されないが、生成物の安定性等の面からアレーン配位子を少なくとも一つ以上有することが望ましい。

ここでいうアレーン配位子とは、ベンゼン環に代表される芳香環を持つ化合物がその芳香環状のパイ電子を用いて配位している配位子のことであり、そのアレーン配位子としては、ベンゼン環、置換ベンゼン環、ナフタレン、シクロペニタジエンアニオン等が望ましく、より好ましいのは置換ベンゼン環である。

【0037】

置換ベンゼン環としては、炭素数 1 ~ 20 のアルキル置換ベンゼン環やエステル等の極性基置換ベンゼン環が好ましく、具体的には、トルエン、キシレン、クメン、シメン、ヘキサメチルベンゼン、安息香酸エチルなどが挙げられる。これらの中でも、シメンが生成物の安定性、コスト、収率の面から最も好ましい。

【0038】

ルテニウム二価錯体（A¹）の具体的なものとして、例えば、シメンルテニウムジクロライド錯体、ベンゼンルテニウムジクロライド錯体、ヘキサメチルベンゼンルテニウムジクロライド錯体、安息香酸エチルルテニウムジクロライド錯体、クメンルテニウムジクロライド錯体、ナフタレンルテニウムジクロライド錯体などが挙げられ、好ましくはシメンルテニウムジクロライド錯体、ベンゼンルテニウムジクロライド錯体などである。

【0039】

また、オスミウム二価錯体（A²）の具体的なものとして、例えば、シメンオスミウムジクロライド錯体、ベンゼンオスミウムジクロライド錯体、ヘキサメチルベンゼンオスミウムジクロライド錯体、安息香酸エチルオスミウムジクロライド錯体、クメンオスミウムジクロライド錯体、ナフタレンオスミウムジクロライド錯体などが挙げられ、好ましくはシメンオスミウムジクロライド錯体、ベンゼンオスミウムジクロライド錯体などである。

【0040】

2. オレフィン（B）

本発明の目的生成物であるゼロ価遷移金属錯体（C）は、錯体の安定性、反応性の両面から、アレーン配位子とオレフィン配位子とをあわせて用いられることが望ましい。そのために、本発明の合成方法では、ゼロ価遷移金属錯体（C）の原料の一つとして、オレフィン（B）が用いられる。

【0041】

オレフィン配位子として用いられるオレフィン（B）は、エチレン等のモノオレフィン、ブタジエン、シクロヘキサジエン等のジエン、シクロオクタトリエン等のトリエンが挙げられる。モノオレフィンの場合は、飽和電子数の関係から二分子配位することが望ましい。

【0042】

さらに、ゼロ価遷移金属錯体の安定性と反応性の両面から、より望ましくは環状ポリエンが挙げられる。具体的には、1, 3-シクロヘキサジエン、1, 4-シクロヘキサジエン、1, 3-シクロオクタジエン、1, 5-シクロオクタジエン、 α -テルピネン、或いはこれら環状オレフィンの置換体等の環状ジエンや、

1, 3, 5-シクロオクタトリエン、1, 3, 5-シクロヘプタトリエン等の環状トリエンなどが挙げられる。これらの中でも、錯体の安定性の面から環状ジエンがより好ましく、中でも1, 5-シクロオクタジエンがコスト、目的生成物（錯体）の安定性、収率の面から最も好ましい。

【0043】

3. ゼロ価遷移金属錯体（C）の合成方法

本発明の合成方法では、前述したように、ルテニウム二価錯体（A¹）やオスミウム二価錯体（A²）という原子価が多価のものと、オレフィン（B）とから、原子価がゼロ価の錯体を合成することから、還元条件下で合成反応させないと、目的生成物を収率よく得ることができない。

【0044】

還元条件下の状態を作るに当たっては、金属化合物を還元剤として用い、反応をアルコール溶媒中で行うことが望ましい。還元剤となる金属化合物は、具体的に亜鉛や典型元素を含むものが望ましく、中でもナトリウムを含有する化合物が、取扱やコストの面から望ましい。さらに、具体的なものとしては、炭酸ナトリウム、炭酸水素ナトリウムなどが挙げられる。

そして、効率的な還元反応を行うために、還元剤のナトリウムを含有する化合物を、ルテニウム又はオスミウムに対して、等量以上用いるのが望ましい。反面、過剰の還元剤は、反応終了後の除去やコストの面から好ましくないため、還元剤のナトリウム化合物としては、ルテニウム又はオスミウムに対して、0.5等量～10等量が望ましく、さらには1等量～5等量の間が望ましい。

【0045】

また、還元条件を与えるアルコールとしては、反応条件において液体であれば特に制限はないが、メタノール、エタノール、イソプロピルアルコール等がコストや取扱等の面から望ましい。

さらに、反応条件としては、アルコール還流下で、例えばエタノールであれば約90℃で加熱された還流条件下で、反応時間が1～20時間であり、反応の効率を上げるために、攪拌を伴うのが望ましい。

【0046】

本発明では、合成反応終了後の溶液、或いは目的生成物を含む合成反応の粗生成固体から、還元剤や副生物を取り除く必要がある。その際、合成反応の粗生成固体について、熱抽出処理を行うことにより、目的生成物を高収率で得ることができる。

尚、合成反応終了後の溶液から、目的生成物を含む合成反応の粗生成固体を分離する方法は、通常の固液分離方法、例えば液相のエバボレーション（又はろ過）による方法にて実施される。また、還元剤や副生物の一部が沈殿として存在している反応溶液を、そのままエバボレーションして得られた粘土状の個体から目的生成物を熱抽出してもよい。すなわち、合成反応終了後の溶液に対して固体と液体を分離する操作を行わずに、すべてを一度固体化したものから、目的生成物を熱抽出してもよい。

【0047】

その合成反応の粗生成固体から、目的生成物であるゼロ価遷移金属錯体を熱抽出する条件は、抽出温度としては、30℃以上が望ましく、好ましくは40℃以上である。上限の温度としては、用いる抽出溶媒の沸点や分配係数、物質移動速度に影響され、適宜設定される。通常は、抽出溶媒の沸点より約10℃程度低い温度である。但し、温度が上昇すれば、拡散速度（固体内部への拡散など）が上昇するが、他方、溶剤の沸点、装置上或いは溶質の安定性などから制限がある。また、抽出時間としては、10分～5時間、好ましくは30分～3時間の範囲である。抽出温度が30℃未満では、抽出効率が悪く、且つ、抽出時間が大幅に長くなるので工業的でない。抽出処理においては、抽出効率（又は接触効率）を上げるために、攪拌を行ってもよい。

さらに、抽出溶媒（抽出剤）としては、原料に含まれるアニオン性の化合物が副生物に含まれるため、それらの副生物や不純物を溶かさないで、同時に目的生成物であるゼロ価遷移金属錯体を溶かす、溶解度と選択性の大きい飽和炭化水素が好ましい。その飽和炭化水素としては、ヘキサン（沸点：68.7℃）、ヘプタン（沸点：98.4℃）、シクロヘキサン（沸点：80℃）等が最も好ましい。

また、これら一連の合成反応又はこれに伴う熱抽出処理は、ゼロ価錯体に対し

て、酸素などの活性の高い化合物を遮断した不活性ガス雰囲気下で行うのが望ましい。

【0048】

本発明の合成方法を用いた場合には、目的生成物として、ルテニウム（シメン）（1, 5-シクロオクタジエン）錯体を得る反応が、収率、錯体の安定性、コストの面から最も好ましい反応といえる。

【0049】

4. ゼロ価遷移金属錯体（C）

本発明の合成方法で得られたゼロ価遷移金属錯体（C）は、オレフィンの開環メタセシス重合によるポリオレフィンの製造や、閉環メタセシス反応によるエポチロン類の合成等に利用できる触媒を合成するための、出発原料として用いられ、その触媒（有機金属化合物）中の中心金属をもたらす役割を果たす。

【0050】

ゼロ価遷移金属錯体（C）の中心金属としては、遷移金属錯体を形成するものであれば、特に限定されないが、VIA族、VIIA族、VIIIA族、又はIB族の遷移金属であることが好ましい。これらの中でも、反応性、有用性等の面から、本発明においては、特にルテニウム又はオスミウムであることが望ましい。

本発明のゼロ価遷移金属錯体（C）の合成方法においては、原料の二価錯体（A）として、ルテニウム又はオスミウムの二価錯体を用いるものであるが、上記の遷移金属の二価錯体を用いることもできる。

【0051】

ゼロ価遷移金属錯体（C）に用いられる配位子としては、通常、遷移金属錯体を形成するものであれば、特に限定されない。こうした配位子の中でも、ゼロ価錯体の遷移金属錯体（C）の場合は、アレーン（芳香族炭化水素）配位子とオレフィン配位子とをあわせ使用することが、錯体の安定性、反応性の両面から望ましい。そのために、本発明の合成方法では、前述したように、原料としての二価錯体（A）は、アレーンルテニウム二価錯体又はアレーンオスミウム二価錯体が用いられ、また、原料として、オレフィン配位子となるオレフィン（B）が用いられる。

【0052】

ゼロ価遷移金属錯体（C）は、二価錯体（A）とオレフィン（B）の選択により、適宜合成され、例えば、下記のものが挙げられる。但し、（）内の数字は、価数を示し、[]内は化学式を示す。

【0053】

1. $(\eta^6\text{-ベンゼン}) (\eta^4-1, 3\text{-シクロヘキサジエン})$ ルテニウム (0)
、 $[\text{Ru} (\eta^6\text{-C}_6\text{H}_6) (\eta^4-1, 3\text{-C}_6\text{H}_8)]$
2. $(\eta^6\text{-ベンゼン}) (\eta^4-1, 5\text{-シクロオクタジエン})$ ルテニウム (0)
、 $[\text{Ru} (\eta^6\text{-C}_6\text{H}_6) (\eta^4-1, 5\text{-C}_8\text{H}_{12})]$
3. $(\eta^6\text{-シメン}) (\eta^4-1, 5\text{-シクロオクタジエン})$ ルテニウム (0)、
 $[\text{Ru} \{ \eta^6\text{-CH (C}_2\text{H}_3\} \text{ }_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_3 \} (\eta^4-1, 5\text{-C}_8\text{H}_{12})]$
4. $(\eta^6\text{-ナフタレン}) (\eta^4-1, 5\text{-シクロオクタジエン})$ ルテニウム (0)
、 $[\text{Ru} (\eta^6\text{-C}_{10}\text{H}_8) (\eta^4-1, 5\text{-C}_8\text{H}_{12})]$
5. $(\eta^6\text{-シメン}) (\eta^4-\alpha\text{-テルピネン})$ ルテニウム (0)、 $[\text{Ru} (\eta^6\text{-CH (C}_2\text{H}_3\} \text{ }_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_3) (\eta^4-\alpha\text{-Terpinene})]$
6. $(\eta^6\text{-シメン})$ ビス（エチレン）ルテニウム (0)、 $[\text{Ru} \{ \eta^6\text{-CH (C}_2\text{H}_4\} \text{ }_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_3 \} (\text{C}_2\text{H}_4) \text{ }_2]$
7. $(\eta^6\text{-シメン}) (\eta^4-1, 3\text{-シクロヘキサジエン})$ ルテニウム (0)、
 $[\text{Ru} \{ \eta^6\text{-CH (C}_2\text{H}_3\} \text{ }_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_3 \} (\eta^4-1, 3\text{-C}_6\text{H}_8)]$
8. $(\eta^6\text{-安息香酸エチル}) (\eta^4-1, 5\text{-シクロオクタジエン})$ ルテニウム (0)、 $[\text{Ru} \{ \eta^6\text{-C}_6\text{H}_5\text{COOEt} \} (\eta^4-1, 5\text{-C}_8\text{H}_{12})]$
9. $(\eta^6\text{-ヘキサメチルベンゼン}) (\eta^4-1, 5\text{-シクロオクタジエン})$ ルテニウム (0)、 $[\text{Ru} \{ \eta^6\text{-C}_6\text{Me}_6 \} (\eta^4-1, 5\text{-C}_8\text{H}_{12})]$

【0054】

10. $(\eta^6\text{-ベンゼン}) (\eta^4-1, 3\text{-シクロヘキサジエン})$ オスミウム (0)
、 $[\text{Os} (\eta^6\text{-C}_6\text{H}_6) (\eta^4-1, 3\text{-C}_6\text{H}_8)]$
11. $(\eta^6\text{-ベンゼン}) (\eta^4-1, 5\text{-シクロオクタジエン})$ オスミウム (0)
、 $[\text{Os} (\eta^6\text{-C}_6\text{H}_6) (\eta^4-1, 5\text{-C}_8\text{H}_{12})]$
12. $(\eta^6\text{-シメン}) (\eta^4-1, 5\text{-シクロオクタジエン})$ オスミウム (0)

、 [O s { η^6 -C H (C H₃)₂C₆H₄C H₃} (η^4 -1, 5-C₈H₁₂)]

13. (η^6 -ナフタレン) (η^4 -1, 5-シクロオクタジエン) オスミウム (0)、 [O s (η^6 -C₁₀H₈) (η^4 -1, 5-C₈H₁₂)]

14. (η^6 -シメン) (η^4 - α -テルピネン) オスミウム (0)、 [O s (η^6 -C₆H₆) (η^4 - α -Terpine)]

15. (η^6 -シメン) ビス (エチレン) オスミウム (0)、 [O s { η^6 -C H (C H₃)₂C₆H₄C H₃} (C₂H₄)₂]

16. (η^6 -安息香酸エチル) (η^4 -1, 5-シクロオクタジエン) オスミウム (0)、 [O s { η^6 -C₆H₅COOEt} (η^4 -1, 5-C₈H₁₂)]

17. (η^6 -ヘキサメチルベンゼン) (η^4 -1, 5-シクロオクタジエン) オスミウム (0)、 [O s { η^6 -C₆Me₆} (η^4 -1, 5-C₈H₁₂)]

【0055】

上記のゼロ価遷移金属錯体 (C) のうち、錯体の安定性や製造コストの面から好ましいのは、 (η^6 -ベンゼン) (η^4 -シクロヘキサジエン) ルテニウム (0)、 (η^6 -ベンゼン) (η^4 -1, 5-シクロオクタジエン) ルテニウム (0)、 (η^6 -シメン) (η^4 -1, 5-シクロオクタジエン) ルテニウム (0)、 (η^6 -ナフタレン) (η^4 -1, 5-シクロオクタジエン) ルテニウム (0)、 (η^6 -安息香酸エチル) (η^4 -1, 5-シクロオクタジエン) ルテニウム (0)などであり、より好ましいのは (η^6 -ベンゼン) (η^4 -1, 5-シクロオクタジエン) ルテニウム (0)、 (η^6 -シメン) (η^4 -1, 5-シクロオクタジエン) ルテニウム (0)である。

【0056】

本発明の合成方法で得られたゼロ価遷移金属錯体 (C) は、前述したように、触媒として用いられる有機金属化合物、例えば、RuCl₂[P(C₆H₁₁)₃]₂ (=C H-S-R) のようなヘテロカルベン錯体の合成法において、出発原料として、好適に用いられる。

【0057】

5. 化合物 (D)

本発明に係るゼロ価遷移金属錯体 (C) の実施態様の一つとして、上記の触媒

として用いられる有機金属化合物、例えばヘテロカルベン錯体の合成法における出発原料が挙げられ、その有機金属化合物の合成方法は、本発明の合成方法で得られたゼロ価遷移金属錯体（C）に、さらに、下記の一般式（1）で示される化合物（D）と中性配位子（E）とを、一工程で反応させることを特徴とするものである。

そして、本発明に用いられる化合物（D）とは、触媒として有用な有機金属化合物の原料の一つであり、有機金属化合物中の金属に直接結合するハロゲン基等のアニオン性配位子と、有機金属化合物中のカルベン（電荷のない二価の炭素原子）に直接結合するフェニルチオ基、フェニルエーテル基等の電子供与性基とをもたらす役割を果たす。

【0058】

【化9】

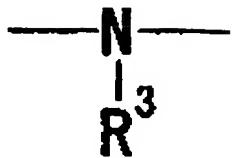


【0059】

式（1）中、 R^1 は、水素原子、炭素数1～20のアルキル基、炭素数2～20のアルケニル基、又は炭素数6～20のアリール基を表し、これらはさらに炭素数1～5のアルキル基、カルボキシル基、炭素数1～5のアルコキシ基、炭素数1～5のアルケニルオキシ基、炭素数6～10のアリールオキシ基、炭素数1～6のアルキルシリル基、炭素数6～10のアリールシリル基、炭素数1～7のアシル基、ヒドロキシル基、炭素数0～10のアミノ基、ハロゲン基、ニトロ基、アセチル基、又はアセトキシ基で置換されていてもよく、 Y^1 は、カルコゲン原子、或いは次の式（2）：

【0060】

【化10】



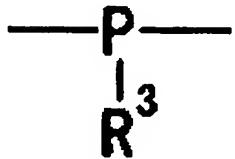
(2)

【0061】

で表される窒素含有基又は次の式（3）：

【0062】

【化11】



(3)

【0063】

で表されるリン含有基を表し、X¹は、ハロゲン原子を表す。ただし、上記式中、R²及びR³は、R¹と同義であり、R¹、R²あるいはR³はいずれかが互いに結合していくてもよい。

【0064】

本発明に係る化合物（D）は、上記一般式（1）で該当するものであれば、特に限定されないが、式中のR²が水素基である化合物が好ましく、さらには、式中のR¹、R³がフェニル基、又は炭素数1～5のアルキル基、カルボキシル基、炭素数1～5のアルコキシ基、炭素数1～5のアルケニルオキシ基、炭素数6～10のアリールオキシ基、炭素数1～6のアルキルシリル基、炭素数6～10のアリールシリル基、炭素数1～7のアシル基、ヒドロキシル基、炭素数10以下のアミノ基、ハロゲン基、ニトロ基、及びアセチル基からなる群から選ばれる少なくとも1個の置換基によって置換されたフェニル基であって、かつY¹が酸素原子、硫黄原子、又はセレン原子である化合物が、反応性、有用性等の面から特に好ましい。

【0065】

本発明において使用する化合物（D）の具体例としては、例えば、下記のものが挙げられる。但し、[]内は化学式を示す。

1. ジクロロメチルフェニルスルフィド、[Ph-S-CHCl₂]
2. ジクロロメチルフェニルセレニド、[Ph-Se-CHCl₂]
3. ジクロロメチルフェニルホスфин、[Ph-PH-CHCl₂]
4. ジクロロメチルフェニルアミン、[Ph-NH-CHCl₂]
5. (フェニルジクロロメチル)フェニルスルフィド、[Ph-S-C(Ph)CHCl₂]

【0066】

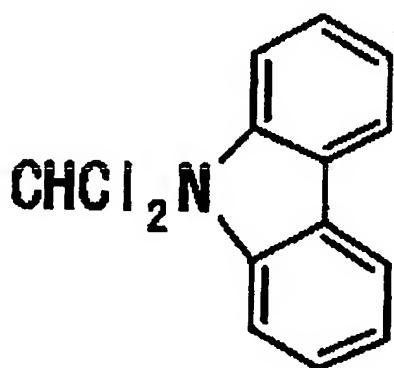
6. ジクロロメチルp-トリルスルフィド、[p-toly1-S-CHCl₂]
7. ジクロロメチル-クロロフェニルスルフィド、[p-Cl-Ph-S-CHCl₂]
8. ジクロロメチル-p-メトキシフェニルスルフィド、[p-MeO-Ph-S-CHCl₂]
9. ジクロロメチルベンジルスルフィド、[Benzyl-S-CHCl₂]
10. ジクロロメチルイソプロピルスルフィド、[iPr-S-CHCl₂]

【0067】

11. N-ジクロロメチルカルバゾール、

【0068】

【化12】

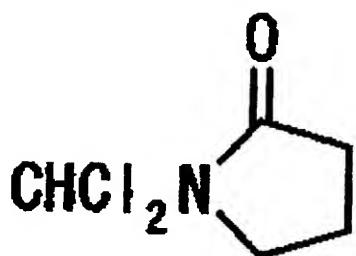


【0069】

12. N-ジクロロメチルピロリジノン、

【0070】

【化13】

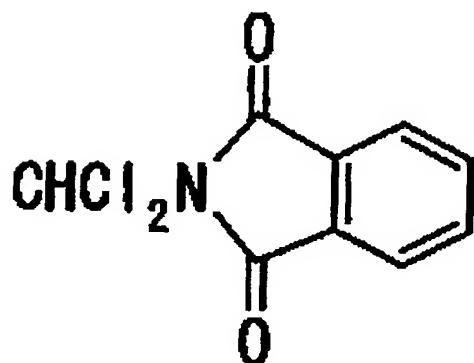


【0071】

13. N-ジクロロメチルフタルイミド、

【0072】

【化14】

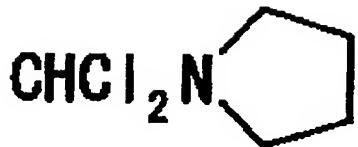


【0073】

14. N-ジクロロメチルピロリジン、

【0074】

【化15】



【0075】

6. 中性配位子 (E)

本発明において用いられる中性配位子 (E) とは、中性電子供与体のことであり、触媒として有用な有機金属化合物の原料の一つであり、有機金属化合物中の金属に直接配位する中性配位子をもたらす役割を果たす。

【0076】

中性配位子 (E) としては、中性電子供与体であれば何を用いてもよいが、好ましくは三級ホスフィン又はイミダゾリウム-2-イリデン化合物である。

三級ホスフィンとしては、式： $PR^6R^7R^8$ で表されるホスフィンが挙げられる。

【0077】

ここで、 R^6 、 R^7 及び R^8 は、それぞれ独立して C_1 ～ C_{20} のアルキル基、又は C_6 ～ C_{20} のアリール基を表し、好ましくはメチル基、エチル基、イソプロピル基、*t*-ブチル基、シクロヘキシル基、フェニル基、又は置換フェニル基の中から選ばれ、重複して選ぶことも可能である。

【0078】

また、三級ホスフィンとしてビスホスフィンのような二座配位型のホスフィンを用いることも可能である。

【0079】

本発明において用いる三級ホスフィンの具体例としては、例えば、以下のものが挙げられる。但し、[]内は化学式を示す。

1. トリシクロペンチルホスフィン、 $[P(C_5H_9)_3]$

2. トリシクロヘキシルホスフィン、 $[P(C_6H_{11})_3]$
3. トリエチルホスフィン、 $[P(C_2H_5)_3]$
4. トリメチルホスフィン、 $[P(CH_3)_3]$
5. トリイソプロピルホスフィン、 $[P\{CH(CH_3)_2\}_3]$

【0080】

6. トリプロピルホスフィン、 $[P(CH_2CH_2CH_3)_3]$
7. トリブチルホスフィン、 $[P(CH_2CH_2CH_2CH_3)_3]$
8. トリフェニルホスフィン、 $[PPh_3]$
9. エチレンビス(ジフェニルホスフィン)、 $[Ph_2PCH_2CH_2PPh_2]$
10. エチレンビス(ジイソプロピルホスフィン)、 $[(C_5H_9)_2PCH_2CH_2P(C_5H_9)_2]$

【0081】

11. エチレンビス(ジシクロペンチルホスフィン)、 $[(C_5H_9)_2PCH_2CH_2P(C_5H_9)_2]$
12. エチレンビス(ジシクロヘキシルホスフィン)、 $[(C_6H_{11})_2PCH_2CH_2P(C_6H_{11})_2]$

【0082】

また、イミダゾリウム-2-イリデン化合物としては、イミダゾリン-2-イリデン誘導体、4, 5-ジヒドロイミダゾリン-2-イリデン誘導体などが好ましく、具体的には、N, N'-ジメチルイミダゾリン-2-イリデン配位子やN, N'-ジメチル-4, 5-ジヒドロイミダゾリン-2-イリデン配位子が挙げられる。

【0083】

7. 有機金属化合物とその製法

触媒として有用な本発明に係る有機金属化合物は、ゼロ価の遷移金属錯体(C)からなる出発物質に、前述の一般式(1)で示される化合物(D)と中性配位子(E)とを一工程で反応させる製法によって製造される。

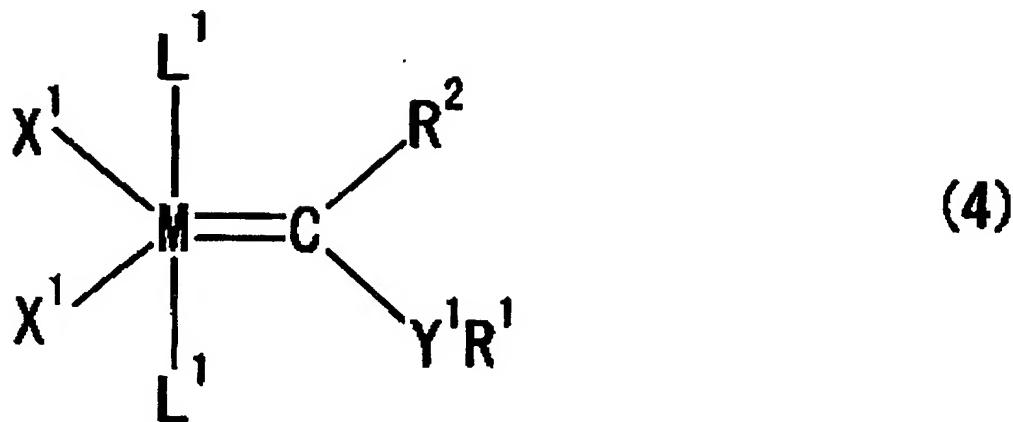
【0084】

そのため、上記有機金属化合物としては、上記の製法で得られるものであれば

、特に限定されるものではないが、下記の一般式（4）で表される化合物が好ましい。

【0085】

【化16】



【0086】

ここで、式中、Mは遷移金属元素を表し、R¹、R²、Y¹及びX¹は、それぞれ前述と同義である。また、L¹は、それぞれ同一又は異なった中性電子供与体を表す。

【0087】

これらの有機金属化合物の中でも、反応性、有用性等の面から、特に式中のMがルテニウム又はオスミウムで、R²が水素基で、R¹がフェニル基、あるいは炭素数1～5のアルキル基、カルボキシル基、炭素数1～5のアルコキシ基、炭素数1～5のアルケニルオキシ基、炭素数6～10のアリールオキシ基、炭素数1～6のアルキルシリル基、炭素数6～10のアリールシリル基、炭素数1～7のアシル基、ヒドロキシル基、炭素数10以下のアミノ基、ハロゲン基、ニトロ基、及びアセチル基からなる群から選ばれる少なくとも1個の置換基によって置換されたフェニル基で、Y¹が酸素原子、硫黄原子又はセレン原子である有機金属化合物が最適である。

【0088】

さらに、生成物の安定性、有用性、コストの面から、Mがルテニウム、R²が

水素基、 X^1 が塩素、 Y^1 が硫黄又はセレン、 R^1 がフェニル基又は上記の置換フェニル基であるものが特に好ましい。

【0089】

なお、 Y^1 が硫黄、セレン、窒素等のヘテロ元素である場合は、それらの元素による π 供与性から、得られる有機金属化合物は、熱安定性に優れたものとなり、その結果、高温での反応が可能となるため、高収率で目的物を得ることができるという利点がある。

【0090】

本発明に係る有機金属化合物の製法の特徴の一つとして、一般式（1）で示される化合物（D）を反応試薬として用いるが、該化合物は、熱や光に対して安定な化合物であるため、様々な合成条件下で反応を行うことが可能である。

【0091】

本発明に係る有機金属化合物の製法は、通常、溶媒中に上記した三つの原料（C）、（D）、（E）を加え、必要に応じて攪拌し、反応温度を $-78^{\circ}\text{C} \sim 150^{\circ}\text{C}$ の範囲、より好ましくは $-10^{\circ}\text{C} \sim 110^{\circ}\text{C}$ の範囲に調整し、窒素雰囲気で一工程で反応させ、反応終了後、エバボレーションにて溶媒を除去し得られた固体を回収、洗浄して錯体を単離することによって行われる。

【0092】

上記溶媒としては、特に限定されないが、溶解度の点からトルエン、ベンゼン、塩化メチレン、クロロホルム、メタノール、エタノール、イソプロピルアルコール、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、アセトニトリル等が望ましい。

なお、有機金属化合物の製法では、上記した原料を加えるだけで反応は進行するため、還元剤を加える必要はない。

【0093】

また、洗浄する溶媒としては錯体を分解しない溶媒で有れば何でも良いが、錯体よりも不純物に対して溶解度の高い溶媒が望まれる。具体的にはヘキサン、ペンタン等の飽和炭化水素やアルコール系溶媒が望ましいが、錯体の構造によっては溶解してしまい、洗浄効率を上げることで収率の低下を招く可能性がある。そのような場合は洗浄溶媒を冷却することが望ましい。

【0094】

特に中性配位子（E）が飽和炭化水素基を有する場合は錯体の溶解性が高いため、冷却したヘキサン、ペンタン、メタノール等で洗浄することで収率を損なうことなく純度の高い生成物を得ることが出来る

【0095】

洗浄液の温度としては融点～0℃が望ましく、ドライアイスで冷却が可能な－78℃～0℃が実用上望ましい。

【0096】

【実施例】

次に、実施例に基づいて本発明を具体的に説明するが、本発明はこれらの実施例のみに限定されるものではなく、本発明の技術思想を利用する実施態様は、全て本発明の範囲に含まれるものである。

【0097】

【実施例1】

500mLのシュレンクフラスコを窒素置換して、シメンルテニウムジクロライド錯体を15g（Ru：49mmol）とり、蒸留エタノール（乾燥剤Mg）150mLを加えた。1,5-シクロオクタジエンを50mL（407mmol）シリンドリで加えた。そこに、炭酸ナトリウム15g（141mmol）を加えエタノール還流下（加熱温度：90℃）で反応させた。

12時間攪拌後、エバボレーションすることで揮発成分を取り除き、茶色の固体を回収した。

その固体に、ヘキサン100mLを加えて、40℃で1時間、加熱及び攪拌した。溶液を濾過して得られた褐色の溶液をエバボレーションして、茶褐色の固体を回収した（濾別された残渣にヘキサン20mL加え洗浄し、洗浄液は、濾液とともにエバボレーションした）。

NMRにより、目的生成物、すなわちゼロ価の遷移金属錯体であるルテニウム（シメン）（1,5-シクロオクタジエン）錯体〔別名：Ru（η⁶-p-シメン）（η⁴-1,5-シクロオクタジエン）〕であることを確認した。その収量は15.3gで、収率は91%であった。

【0098】

[実施例2]

100mLのシュレンクフラスコを窒素置換して、シメンルテニウムジクロライド錯体を1.53g (Ru: 5mmol) とり、蒸留エタノール (乾燥剤Mg) 50mLを加えた。1,5-シクロオクタジエンを5mL (40.7mmol) シリンジで加えた。そこに炭酸ナトリウム1.5g (14.1mmol) を加えエタノール還流下で反応させた。

3時間攪拌後、エバボレーションすることで揮発成分を取り除き、茶色の固体を回収した。

その固体に、ヘキサン10mLを加えて、40℃で1時間、加熱及び攪拌した。溶液を濾過して得られた褐色の溶液をエバボレーションして茶褐色の固体を回収した (濾別された残渣にヘキサン20mL加え洗浄し、洗浄液は濾液とともにエバボレーションした)。

NMRにより、目的生成物、すなわちゼロ価の遷移金属錯体であるルテニウム (シメン) (1,5-シクロオクタジエン) 錯体 [別名: Ru (η^6 -p-シメン) (η^4 -1,5-シクロオクタジエン)] であることを確認した。その収量は1.52gで、収率は89%であった。その合成結果を表1に示す。

【0099】

[実施例3]

オレフィン (B) として、1,3-シクロヘキサジエンを用いること以外は、実施例2と同様に実験を行った。その合成結果を表1に示す。

【0100】

[実施例4]

オレフィン (B) として、エチレンを用い、反応をエチレシバブリング下で行う以外は、実施例2と同様に実験を行った。その合成結果を表1に示す。

【0101】

[実施例5]

二価錯体 (A) として、(η^6 -ヘキサメチルベンゼン) ルテニウムジクロライド (II) を用いること以外は、実施例2と同様に実験を行った。その結果を

表1に示す。

【0102】

[実施例6]

二価錯体(A)として、(η^6 -ベンゼン)ルテニウムジクロライド(II)を用いること以外は、実施例2と同様に実験を行った。その結果を表1に示す。

【0103】

[実施例7]

オレフィン(B)として、1,3-シクロヘキサジエンを用いること以外は、実施例6と同様に実験を行った。その結果を表1に示す。

【0104】

[実施例8]

二価錯体(A)として、(η^6 -安息香酸エチル)ルテニウムジクロライド(II)を用いること以外は、実施例2と同様に実験を行った。その結果を表1に示す。

【0105】

[実施例9]

二価錯体(A)として、(η^6 -p-シメン)オスミウムジクロライド(II)を用いること以外は、実施例2と同様に実験を行った。結果を表1に示す。

【0106】

【表1】

	二価錯体(A)	オレフィン(B)	ゼロ価遷移金属錯体(C)	収率
実施例2	(1)	(イ)	(a)	89%
実施例3	(1)	(ロ)	(b)	61%
実施例4	(1)	(ハ)	(c)	66%
実施例5	(2)	(イ)	(d)	85%
実施例6	(3)	(イ)	(e)	66%
実施例7	(3)	(ロ)	(f)	61%
実施例8	(4)	(イ)	(g)	78%
実施例9	(5)	(イ)	(h)	88%

【0107】

[評価結果]

実施例1、2では、収率が約90%程度の高収率であり、満足できる結果であった。また、各種二価錯体（A）やオレフィン（B）を用いた実施例3～9においても、良好な収率が得られた結果であった。

【0108】

[実施例10、11]

還元剤である炭酸ナトリウムの等量を変えたこと以外は、実施例2と同様に実験を行った。結果を表2に示す。

【0109】

[実施例12]

還元剤として、亜鉛粉末を用いたこと以外は、実施例2と同様に実験を行った。結果を表2に示す。

【0110】

[実施例13]

抽出温度を50℃にしたこと以外は、実施例2と同様に実験を行った。結果を表2に示す。

【0111】

[実施例13]

抽出溶媒をヘプタンにしたこと以外は、実施例2と同様に実験を行った。結果を表2に示す。

【0112】

[比較例1]

抽出温度を25℃にしたこと以外は、実施例2と同様に実験を行った。結果を表2に示す。

【0113】

[比較例2]

抽出溶媒をTHFにしたこと以外は、実施例2と同様に実験を行った。結果を表2に示す。

【0114】

[比較例3]

抽出溶媒をベンゼンにしたこと以外は、実施例2と同様に実験を行った。結果を表2に示す。

【0115】

【表2】

	還元剤(当量/Ru)	抽出温度	抽出溶媒	收率
実施例2	炭酸ナトリウム(2.8)	40°C	ヘキサン	89%
実施例10	炭酸ナトリウム(1.0)	40°C	ヘキサン	65%
実施例11	炭酸ナトリウム(5.0)	40°C	ヘキサン	89%
実施例12	亜鉛(5.0)	40°C	ヘキサン	61%
実施例13	炭酸ナトリウム(2.8)	50°C	ヘキサン	89%
実施例14	炭酸ナトリウム(2.8)	40°C	ヘプタン	88%
比較例1	炭酸ナトリウム(2.8)	25°C	ヘキサン	46%
比較例2	炭酸ナトリウム(2.8)	40°C	THF	分解
比較例3	炭酸ナトリウム(2.8)	40°C	ベンゼン	不純物あり

【0116】

[評価結果]

実施例1、2では、收率が約90%程度の高收率であり、満足できる結果であった。特に、実施例2／比較例1の対比では、ゼロ価の遷移金属錯体のヘキサンでの抽出を、室温(25°C)で1時間に対して、40°Cで1時間で行うことにより、收率は46%が89%まで向上した。

また、抽出溶媒として極性の高いTHFを用いた場合(比較例2)は、錯体の分解が確認され、また、ベンゼンを用いた場合(比較例3)は、他の成分の抽出が確認されたのに対し、ヘキサンやヘプタンといった飽和炭化水素を用いた場合には、効率よく目的物が抽出されることが確認された。さらに、還元剤として炭酸ナトリウムは、2.8等量で高收率の目的生成物が得られ、5等量に増やしてもあまりその効果が得られないことが確認された。

【0117】

[実施例15～22]

実施例2～9の手法によって合成されたゼロ価の遷移金属錯体(C)0.006モルに対して、中性配位子(E)0.012モルおよび式:R¹Y¹CHC₁₂の化合物(D)0.006モルを加え、トルエン20gとともに100mLのフ

ラスコ中で窒素気流下、60°Cで12時間反応させた。反応終了後、エバボレーションにて、溶媒を除去し得られた固体を回収、-40°Cのメタノールを用いて洗浄して有機金属化合物を単離した。有機金属化合物の合成に用いたゼロ価遷移金属錯体（C）、化合物（D）、中性配位子（E）の概要と、それらの結果を表3に示す。

【0118】

【表3】

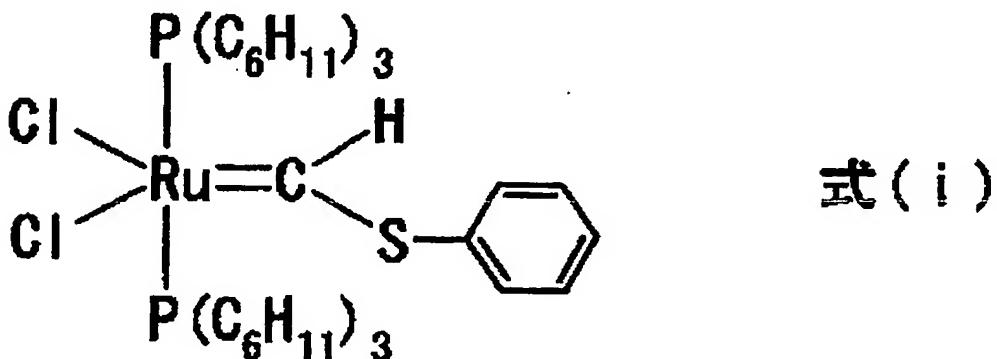
	ゼロ価遷移金属錯体(C)	中性配位子	R1	Y1	収率(1)	収率(2)	生成物
実施例15	(a)	PCy ₃	Ph	S	91%	81%	式(i)
実施例16	(a)	PiPr ₃	Ph	S	88%	78%	式(ii)
実施例17	(a)	PCy ₃	tol	S	87%	77%	式(iii)
実施例18	(a)	PCy ₃	Ph	Se	82%	73%	式(iv)
実施例19	(b)	PCy ₃	Ph	S	68%	41%	式(i)
実施例20	(e)	PCy ₃	Ph	S	74%	49%	式(i)
実施例21	(f)	PCy ₃	Ph	S	87%	53%	式(i)
実施例22	(h)	PCy ₃	Ph	S	65%	57%	式(v)

【0119】

尚、実施例15～22で得られた有機金属化合物の化学式 [(i)～(v)] を以下に示す。

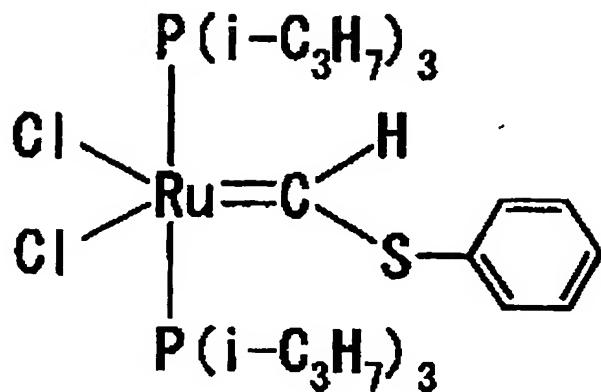
【0120】

【化17】



【0121】

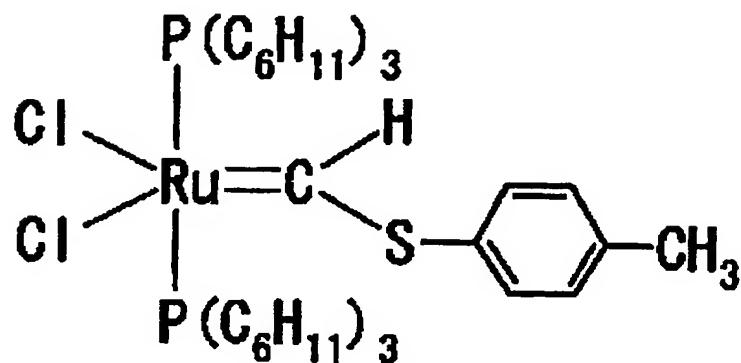
【化18】



式(ii)

【0122】

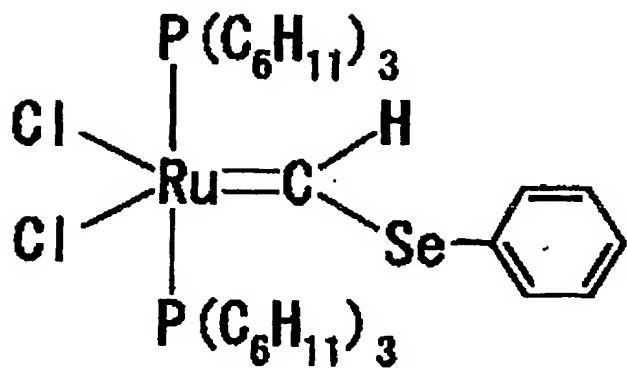
【化19】



式(iii)

【0123】

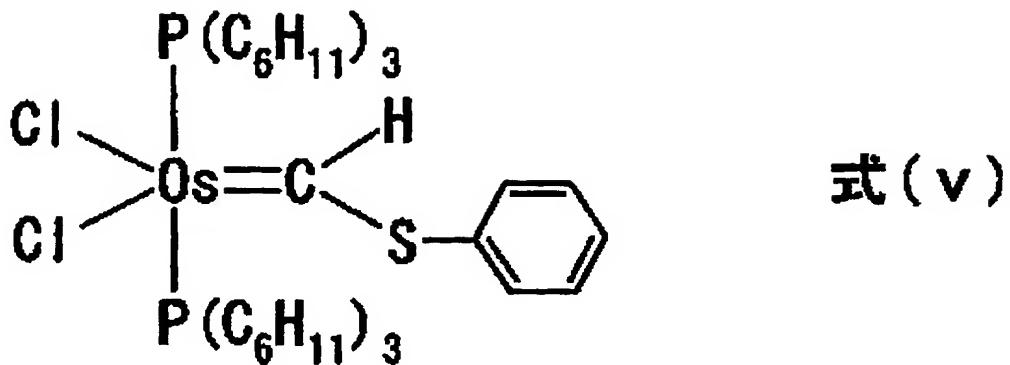
【化20】



式(iv)

【0124】

【化21】



【0125】

[評価結果]

表3に示されるように、各ゼロ価遷移金属錯体を用いて、チオカルベン錯体が効率良く合成されることが確認された。特にゼロ価遷移金属錯体として、p-シメン1, 5シクロオクタジエンルテニウム錯体を用いたとき、もとの原料であるp-シメンルテニウムジクロライドから81%という高収率でチオカルベン錯体が得られることが確認された。

【0126】

【発明の効果】

本発明のゼロ価遷移金属錯体の合成方法に従うと、ルテニウム二価錯体(A¹)又はオスミウム二価錯体(A²)から選ばれる二価錯体(A)と、オレフィン(B)とから、ゼロ価遷移金属錯体(C)を非常に高い収率で、しかも安価に得ることができ、工業的なゼロ価遷移金属錯体(C)の製造方法として好適である。

また、本発明の合成方法で得られたゼロ価遷移金属錯体は、ジシクロペンタジエンの様な分子内に歪みのあるオレフィンの開環メタセシス重合によるポリオレフィンの製造や、閉環メタセシス反応によるエポチロン類の合成等に利用できる触媒として有用な有機金属化合物、例えばヘテロカルベン錯体の合成法における出発原料として、好適に用いることができる。

さらに、本発明に係る有機金属化合物の合成方法では、従来法では不純物として同伴する恐れのあるビニルヘテロ化合物、若しくは交換されたビニル化合物が系中に共存する可能性は全くなく、反応溶液から活性の高い有機金属化合物を簡便に単離することができ、これを重合触媒として用いノルボルネン系モノマーを重合すると、重合収率が非常に高い効果がある。

【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 オレフィンの開環メタセシス重合によるポリオレフィンの製造や、開環メタセシス反応によるエポチロン類の合成等に利用できる触媒を合成するための、出発原料であるゼロ価遷移金属錯体、及びそのゼロ価遷移金属錯体を用いて触媒として有用な有機金属化合物を、効率よくしかも安価に合成する方法を提供する。

【解決手段】 ルテニウム二価錯体 (A¹) 又はオスミウム二価錯体 (A²) から選ばれる二価錯体 (A) とオレフィン (B) とを反応させてゼロ価遷移金属錯体 (C) を合成する方法において、反応を還元条件下で行った後、得られた粗生成物を抽出溶媒である飽和炭化水素で熱抽出処理することを特徴とするゼロ価遷移金属錯体の合成方法、及びその金属錯体 (C) に、特定の化合物 (D) と中性配位子 (E) とを、一工程で反応させることを特徴とする有機金属化合物の合成方法などを提供した。

【選択図】 なし

特願 2003-157141

出願人履歴情報

識別番号

[000002174]

1. 変更年月日

[変更理由]

住 所
氏 名

1990年 8月29日

新規登録

大阪府大阪市北区西天満2丁目4番4号
積水化学工業株式会社